



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



Veröffentlichungsnummer: **0 476 485 A1**

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑪ Anmeldenummer: 91115261.9

⑫ Anmeldetag: 10.09.91

⑬ Int. Cl.⁵: **C10L 1/22**, C10M 133/54,
C10M 133/58, C10M 157/04,
C10M 133/52, C08F 8/32,
C08F 8/30

⑭ Priorität: 24.09.90 DE 4030164

⑮ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
25.03.92 Patentblatt 92/13

⑯ Benannte Vertragsstaaten:
AT DE FR GB IT NL SE

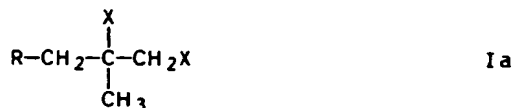
⑰ Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft**
Carl-Bosch-Strasse 38
W-6700 Ludwigshafen(DE)

⑱ Erfinder: **Mohr, Juergen, Dr.**
Hochgewanne 48
W-6718 Gruenstadt(DE)
Erfinder: **Oppenlaender, Knut, Dr.**
Otto-Dill-Strasse 23

W-6700 Ludwigshafen(DE)
Erfinder: **Gousetis, Charalampos, Dr.**
Carl-Bosch-Strasse 98
W-6700 Ludwigshafen(DE)
Erfinder: **Kaestner, Ralf, Dr.**
Londoner Ring 7
W-6700 Ludwigshafen(DE)
Erfinder: **Rieber, Norbert, Dr.**
Liebfrauenstrasse 1 c
W-6800 Mannheim 51(DE)
Erfinder: **Fischer, Martin, Dr.**
Elbinger Weg 1
W-6700 Ludwigshafen(DE)
Erfinder: **Thomas, Juergen, Dr.**
Merowinger Strasse 5
W-6701 Fussgoenheim(DE)

⑳ Polyisobutylaminoalkohole, Verfahren zu ihrer Herstellung und Kraftstoffe für
Verbrennungsmotoren und Schmierstoffe, enthaltend diese hochmolekularen Aminoalkohole.

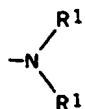
㉑ Polyisobutylaminoalkohole, Verfahren zu ihrer Herstellung und Kraftstoffe für Verbrennungsmotoren oder
Schmierstoffe, enthaltend geringe Mengen dieser Verbindungen der Formeln Ia und Ib



in der
R

einen Polyisobutylrest mit einem Molekulargewicht (Zahlenmittel) von 500 bis 5000 und in beiden
Formeln jeweils einer der Reste X eine OH-Gruppe und der andere Rest X die Gruppe

EP 0 476 485 A1



bedeutet, wobei die Reste R¹ gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff, Alkyl, Hydroxyalkyl, Aminoalkyl, die noch durch weitere Hydroxy- oder Aminogruppen tragende Alkyl-Reste substituiert sein können, bedeuten, oder in denen die beiden Reste R¹ einen nicht-aromatischen Ring bilden können.

Die Erfindung betrifft Polyisobutylaminoalkohole, Verfahren zu ihrer Herstellung und Kraftstoffe für Verbrennungsmotoren und Schmierstoffe, enthaltend geringe Mengen an Polyisobutylaminoalkoholen.

Vergaser und Einlaßsystem von Ottomotoren, aber auch Einspritzsysteme für die Kraftstoffdosierung in Otto- und Dieselmotoren werden in zunehmenden Maße durch Verunreinigungen belastet, die durch Staubeilchen aus der Luft, unverbrannte Kohlenwasserstoffreste aus dem Brennraum und die in den Vergaser geleiteten Kurbelwellengehäuseentlüftungsgase verursacht werden.

Die Rückstände verschieben das Luft-Kraftstoffverhältnis im Leerlauf und im unteren Teillastbereich, so daß das Gemisch fetter, die Verbrennung unvollständiger und wiederum die Anteile unverbrannter oder teilverbrannter Kohlenwasserstoffe im Abgas größer werden und der Benzinverbrauch steigt.

Es ist bekannt, daß zur Vermeidung dieser Nachteile Kraftstoffadditive zur Reinhaltung von Ventilen und Vergaser bzw. Einspritzsystemen verwendet werden (vgl. z.B.: M. Rossenbeck in Katalysatoren, Tenside, Mineralöladditive, Hrsg. J. Falbe, U. Hasserodt, S. 223 f., G. Thieme Verlag, Stuttgart 1978).

Je nach Wirkungsweise aber auch nach dem bevorzugten Wirkort solcher Detergent-Additive unterscheidet man heute zwei Generationen.

Die erste Additiv-Generation konnte nur die Bildung von Ablagerungen im Ansaugsystem verhindern, nicht aber bereits vorhandene Ablagerungen wieder entfernen, wohingegen die Additive der zweiten Generation beides bewirken können ("keep-clean-" und "clean-up-Effekt") und zwar aufgrund ihrer hervorragenden Thermostabilität, insbesondere auch an Zonen höherer Temperaturen, nämlich an den Einlaßventilen.

Das molekulare Bauprinzip von Kraftstoff-Detergenzien kann verallgemeinernd angegeben werden als Verknüpfung polarer Strukturen mit meist höhermolekularen, unpolaren oder lipophilen Resten.

Vertreter der zweiten Additiv-Generation sind oft Produkte auf der Basis von Polyisobutenen im unpolaren Molekülteil. Hier wiederum sind Additive vom Polyisobutylamin-Typ besonders hervorzuheben. Polyisobutylamine erhält man, ausgehend von Polyisobutenen, im wesentlichen nach zwei Verfahren. Das erste verläuft über eine Chlorierung des polymeren Grundkörpers und anschließenden nukleophilen Ersatz durch Amino oder vorzugsweise Ammoniak. Der Nachteil dieses Verfahrens ist die Verwendung von Chlor und das Auftreten von Chlor- oder Chlorid-haltigen Produkten, die keinesfalls mehr erwünscht sind und soweit irgend möglich gemieden werden (DE-OS 21 29 461, DE-OS 22 45 918).

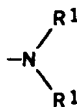
Im zweiten Verfahren wird ein reaktives Polyisobuten zunächst in einer Oxosynthese carbonyliert und danach in Anwesenheit von Ammoniak aminierend hydriert (DE-OS 36 11 230).

Obgleich diese Kraftstoffdetergentien auch eine gute Dispergierwirkung der bereits eingetretenen Ablagerungen haben, bestand die Aufgabe, Zusätze vorzuschlagen, die sich durch besonders hohe Dispergierwirkung auszeichnen. Diese Aufgabe wurde gelöst mit Kraftstoffen für Verbrennungsmotoren und Schmierstoffen enthaltend geringe Mengen an Verbindungen der Formeln Ia und Ib



in der

R einen Polyisobutylrest mit einem Molekulargewicht (Zahlenmittel) von 500 bis 5000 und in beiden Formeln jeweils einer der Reste X eine OH-Gruppe und der andere Rest X die Gruppe



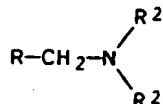
bedeutet, wobei die Reste R¹ gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff, Alkyl, Hydroxyalkyl, Aminoalkyl, die noch durch weitere Hydroxy- oder Aminogruppen tragende Alkyl-Reste substituiert sein können, bedeuten oder in denen die beiden Reste R¹ einen nichtaromati-

schen Ring bilden können.

Von diesen Verbindungen sind solche bevorzugt, bei denen ein R¹ Wasserstoff und das andere ein Polyaminrest insbesondere eine Ethylenaminoethylenaminrest bedeutet.

Die erfindungsgemäßen Polyisobutylaminoalkohole werden den Kraftstoffen in Mengen von 50 bis 5000, vorzugsweise 100 bis 2000 ppm und Schmierölen in Mengen von 0,5 bis 10, vorzugsweise 1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Schmieröl, zugesetzt.

Die neuen Additive verwendet man vorzugsweise zusammen mit an sich bekannten Polyisobutylaminen der Formel



in der R die oben angegebenen Bedeutung hat und R² Wasserstoff, Alkyl oder Aminoalkyl, das noch durch weitere Aminogruppen tragende Alkylreste substituiert sein kann, bedeutet, um sowohl einen sehr guten Detergens- als auch Dispergiereffekt zu erzielen.

Die erfindungsgemäßen Polyisobutylaminoalkohole werden zweckmäßig durch Epoxidierung der entsprechenden Polyisobutene, und anschließend nukleophile Epoxidöffnung mit Ammoniak oder Aminen erhalten.

Zu diesem Zweck wird zunächst ein reaktives Polyisobuten mittels bekannter Epoxidierungsreagenzien und gegebenenfalls Katalysatoren (Peressigsäure, m-Chlorperbenzoesäure, Hydroperoxiden und ähnlichen Reagenzien) in das entsprechende Epoxid überführt (vgl. z.B.: G. Dittius in Houben-Weyl, Bd. 6/3, 4. Aufl., S. 385 f., G. Thieme Verl. Stuttgart 1965, oder D. Swern, Org. React. Vol. VII, 378 f (1953)).

Die verwendeten Polyisobutene haben ein mittleres Molekulargewicht zwischen 500 und 5000, vorzugsweise zwischen 800 und 1500. Sie werden nach bekanntem Verfahren durch kationische Polymerisation von Isobuten erhalten, wobei nach Abbruch der Polymerkette im zuletzt eingebauten Monomeren eine Doppelbindung verbleibt (vgl. z.B.: DE-OS 27 02 604 und EP-A 0 145 235).

Diese Doppelbindung wird nach an sich bekannten Methoden epoxidiert. Die Epoxidierung eines Polyisobutens z.B. mittels m-Chlorperbenzoesäure ist von J.P. Kennedy u.a., J. Polym. Sci.: Polym. Chem. Ed., Vol. 20, 2809 bis 2817 (1982), beschrieben.

Sehr hohe Ausbeuten an Epoxid erhält man auch, indem man das Olefin mit Hydroperoxiden, z.B. t-Butylhydroperoxid, in Anwesenheit von Übergangsmetallkatalysatoren, (Molybdän-, Wolframsalze oder -komplexe) in unter den Reaktionsbedingungen inerten Lösungsmitteln oder in Substanz umsetzt.

Die nach den oben erwähnten Verfahren erhaltenen Epoxide können mit Ammoniak, Aminen, Polyaminen wie Diethylentriamin, Triethyltetramin, Polyiminen, Alkanolaminen wie Ethanolamin, Diethanolamin und Aminoethylethanolamin oder zyklischen Aminderivaten zur Reaktion gebracht werden, indem man die Reaktanden entweder in Substanz mischt oder in einem unter den Reaktionsbedingungen inerten Lösungsmittel z.B. in aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen oder Ethern löst und bei erhöhter Temperatur, entweder am Rückfluß des jeweiligen Lösungsmittels oder aber in einem Druckgefäß miteinander umsetzt.

Für die möglichst schnelle und vollständige Umsetzung ist häufig die Anwesenheit meist stöchiometrischer Mengen Wasser, das als Katalysator dient, erforderlich (vgl. z.B.: S.P. McManus u.a., Synth. Commun. 1973, 177).

Schnelle und vollständige Umsetzungen erzielt man auch durch die zusätzliche Verwendung saurer oder lewissaure Katalysatoren (p-Toluolsulfonsäure, Carbonsäuren, Bortrifluorid-Etherat, Titanate oder Stannate).

Man erhält so, ausgehend von den entsprechenden Epoxiden, Aminoalkoholderivate, die in ihren physikalischen Eigenschaften ähnlich den Ausgangsverbindungen sind. Neben der Wirksamkeit als Detergentien und Dispergatoren im Einlaßsystem verfügen die erfindungsgemäß zuzusetzenden Umsetzungsprodukte mit höheren Aminen auch dispergierende Eigenschaften im Motorenöl, während sich die bereits bekannten Polyisobutylamine allenfalls ölschlamm-neutral verhalten.

Die Prüfung der Produkte als Kraftstoffadditive, besonders auf ihre Eignung als Ventil- und Vergaserreiniger, geschieht mit Hilfe von Motortests, die in Prüfstandsversuchen mit einem 1,2 l Opel-Kadett-Motor gemäß CEC-F-02-T-79 durchgeführt werden.

Zur Beurteilung der Dispergierwirkung von Additiven kann ein Tüpfelttest herangezogen werden, wie er zum Beispiel von A. Schilling in "Les Huiles pour Moteurs et le Graissage des Moteurs", Vol. 1, 1962, Seite

89 f. in etwas modifizierter Form beschrieben ist.

Beispiel 1

5 Herstellung der Polyisobuten-Epoxide

a) Epoxidierung mit Peressigsäure

900 g eines reaktiven Polyisobutens mit dem Molgewicht $M_n = 950$ (hergestellt nach DE-OS 27 02 604) werden in 2000 ml Toluol gelöst. Zu dieser Lösung tropft man 83 g Peressigsäure in Form einer 10 %igen Lösung in Eisessig, während einer Stunde bei 40 °C zu. Danach wird noch ca. eine Stunde bei dieser Temperatur nachgerührt.

Nach Abkühlen wird die Toluolphase abgetrennt, 2 mal mit je 300 ml Wasser gewaschen und getrocknet. Ein Peroxidgehalt der Lösung ist durch Titration dann nicht mehr nachweisbar.

15 Der Epoxidierungsgrad beträgt ca. 70 % laut Epoxid-Titration (Analyt. Chem. 36, 667 (1964)).

b) Epoxidierung mit tert.-Butylhydroperoxid

20 Eine Lösung von 100 g eines reaktiven Polyisobutens mit dem Molgewicht $M_n = 950$ (hergestellt nach DE-OS 27 02 604), 81 g t-Butylhydroperoxid/t-Butanol (1:1) und 0,7 g Molybdänethylhexanoat in Cyclohexanol (Mo-Gehalt 6,6 %) wird eine Stunde auf 80 °C danach noch 2 Stunden auf 90 °C erhitzt. Man trennt nach Abkühlen die beiden Phasen voneinander und wäscht die Polyisobuten-Phase ggf. mit Wasser und verdünnter Natriumhydrogencarbonat-Lösung.

25 Flüchtige Bestandteile und Leichtsieder werden anschließend bei 80 °C im Wasserstrahlvakuum entfernt.

Es verbleiben 102,6 g eines öligen Rückstands, der nach volumetrischer Titration (Analyt. Chem. 36, 667 (1964)) über 95 % Epoxid enthält. Die Bildung des Epoxids kann ^1H - und ^{13}C -NMR-spektroskopisch verfolgt werden.

30 Beispiel 2

Umsetzung des Epoxids mit Aminen am Beispiel Diethylentriamin

35 0,5 mol Diethylentriamin werden in 300 ml Xylol bei Rückflußtemperatur vorgelegt. Dazu wird eine Lösung von 0,1 mol des Epoxids gemäß Beispiel 1, a), in 300 ml Xylol langsam zugetropft. Man rührt die Mischung ca. 10 h am Rückfluß; danach ist der Epoxidwert der Mischung auf Null zurückgegangen. Nach Abkühlen wird die Lösung mit 300 ml Wasser gewaschen und getrocknet.

Man destilliert Lösungsmittel und überschüssiges Amin zunächst bei Normaldruck, später unter vermindertem Druck ab und isoliert das Produkt als gelbes, sehr viskoses Öl.

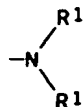
40

Beispiel 3

45

50

55



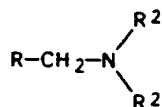
5

bedeutet, wobei die Reste R¹ gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff, Alkyl, Hydroxyalkyl, Aminoalkyl, die noch durch weitere Hydroxy- oder Aminogruppen tragende Alkyl-Reste substituiert sein können, bedeuten, oder in denen die beiden Reste R¹ einen nicht-aromatischen Ring bilden können.

10

2. Kraftstoffe und Schmierstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein R¹ Wasserstoff und das andere Ethylenaminoethylenamin bedeutet.
- 15 3. Kraftstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie 50 bis 5000 ppm der Verbindungen der Formel I enthalten.
4. Kraftstoffe und Schmierstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie neben den Verbindungen der Formel I KraftstoffDetergentien der Formel

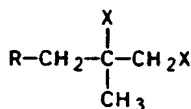
20



25

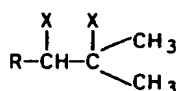
enthalten, in der R die oben angegebenen Bedeutung hat und R² Wasserstoff oder Alkyl oder Aminoalkyl, das noch durch weitere Aminogruppen tragende Alkylreste substituiert sein kann, bedeutet.

- 30 5. Polyisobutylaminoalkohole der allgemeinen Formeln Ia und Ib



Ia

35



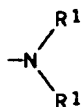
Ib

40

in denen

R einen Polyisobutylrest mit einem Molekulargewicht (Zahlenmittel) von 500 bis 5000 und in beiden Formeln jeweils einer der Reste X eine OH-Gruppe und der andere Rest X die Gruppe

45



50

bedeutet, wobei die Reste R¹ gleich oder verschieden sein können und Wasserstoff, Alkyl, Hydroxyalkyl, Aminoalkyl, die noch durch weitere Hydroxy- oder Aminogruppen tragende Alkyl-Reste substituiert sein können, bedeuten, oder in denen die beiden Reste R¹ einen nicht-aromatischen Ring bilden können.

55

6. Polyisobutylaminoalkohole gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß ein R¹ Wasserstoff und das andere Ethylenaminoethylenamin bedeutet.

EP 0 476 485 A1

7. Verfahren zur Herstellung der Polyisobutylaminoalkohole nach den Ansprüchen 5 und 6, dadurch gekennzeichnet, daß man

- a) Polyisobutene mittels an sich bekannter Epoxidierungsreagenzien und gegebenenfalls Katalysatoren in die entsprechenden Epoxide überführt und
- 5 b) diese Epoxide durch Reaktion mit Ammoniak oder Aminen in die Polyisobutylaminoalkohole überführt.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 91 11 5261

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.8)
Y	FR-A-2 130 394 (NIPPON OIL) * das ganze Dokument **	1-3,5-7	C 10 L 1/22 C 10 M 133/54 C 10 M 133/58
D,Y	DE-A-2 702 604 (BASF) * das ganze Dokument **	1-3,5-7	C 10 M 157/04 C 10 M 133/52 C 08 F 8/32 C 08 F 8/30
A	FR-A-2 211 526 (CHEVRON) * das ganze Dokument **	4	
D,A	DE-A-3 611 230 (BASF) * das ganze Dokument **	4	
A	US-A-3 931 024 (HU) * das ganze Dokument **	1-7	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)
			C 10 L C 10 M C 08 F
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort		Abschlußdatum der Recherche	Prüfer
Den Haag		16 Dezember 91	DE LA MORINERIE B.M.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: mündliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument &: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			